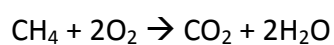


14. 答案: A

題目中的反應的方程是：



由此可見 1mole 的 CH_4 會產生 1 mole 水。

0.9g 水的摩爾數 = $0.9 / (2 \times 1 + 16) = 0.05 \text{ mol}$

CH_4 的摩爾數 = $0.05 / 2 = 0.025 \text{ mol}$ 。

所以要用的 CH_4 的質量 = $0.025 \times$ 的摩爾質量 = $0.025 \times 16 = 0.4\text{g}$

所以答案為 A。